

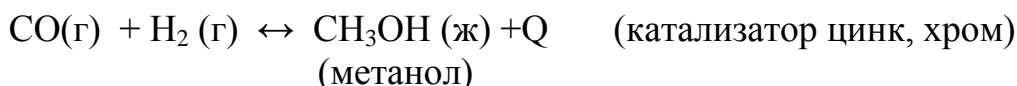
## Химия 9 класс

### Банк заданий часть С первое погружение

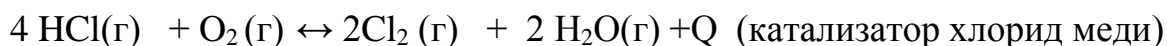
1. Подберите факторы, с помощью которых можно увеличения выхода водорода в реакции:



2. Подберите факторы, с помощью которых можно увеличения выхода метанола в реакции:



3. Подберите факторы, с помощью которых можно увеличения выхода хлора в реакции:



4. Напишите уравнения диссоциации следующих веществ :

а) Нитрат калия, карбонат калия, хлорид магния, гидроксид бария

б) Сульфат магния, бромоводородная кислота, хлорид кальция, гидроксид калия

в) Сульфат железа (III), хлорид магния, ортофосфорная кислота, гидроксид стронция.

5. Подберите по три примера веществ, при диссоциации которых в растворе будет присутствовать ион:

а)

а) $\text{OH}^-$	а) $\text{K}^+$	а) $\text{HSO}_4^{2-}$
б) $\text{SO}_4^{2-}$	б) $\text{Cl}^-$	б) $\text{CH}_3\text{COO}^-$
в) $\text{NO}_3^-$	в) $\text{CO}_3^{2-}$	в) $\text{ZnOH}^+$
г) $\text{PO}_4^{3-}$	г) $\text{Cu}^{2+}$	г) $\text{HPO}_4^{2-}$

6. Напишите уравнения осуществимых реакций между следующими веществами:

а) Гидроксид бария и соляная кислота

б) Карбонат натрия и нитрат кальция

в) Карбонат натрия и азотная кислота

г) Карбонат натрия и гидроксид калия

д) Гидроксид железа (III) и азотная кислота

е) Оксид меди и азотная кислота

ж) Карбонат кальция и сульфат бария

**Составьте ионные уравнения реакции.**

7. К данным ионным уравнениям подберите молекулярные:

